# TAREAS

UEA: Temas Selectos de Procesos Químicos Análisis de Datos con Python

Profesor: Abigail Marín

Fecha: 24 de octubre de 2025

# TAREA 1

## Ejercicio 1

Desarrollo de una conversación con un chatbot sobre Ciencia de Datos en Ingeniería de Procesos. Aborden los principales conceptos, aplicaciones y herramientas de la Ciencia de Datos aplicada a la Ingeniería de Procesos.

La conversación debe incluir al menos cinco intervenciones por cada participante (usuario y chatbot) y reflejar un diálogo técnico y didáctico.

## TAREA 2

#### Ejercicio 1

Elige un artículo científico reciente que incluya al menos una gráfica de cajas. Identifica en la gráfica: mediana, cuartiles, rango intercuartílico y valores atípicos. Redacta un texto breve (200–300 palabras) donde interpretes la información: qué variable se muestra, qué diferencias observas y qué conclusiones puedes obtener. Anexa la imagen de la gráfica y la referencia del artículo en formato APA.

#### Ejercicio 2

Realiza el gráfico de cajas de los siguientes datos:

### TAREA 3

Desarrolla en Python la solución de las siguientes ecuaciones, mostrando el procedimiento, código utilizado y resultado final con las unidades correspondientes.

#### Ejercicio 1. Ley de los gases ideales

La ecuación de los gases ideales relaciona la presión, el volumen, la cantidad de sustancia y la temperatura mediante la expresión:

$$PV = nRT$$

Datos:

$$n=2,0 \mod R=?$$
 
$$T=298 \mod K$$
 
$$V=10 \mod L$$

Realice una busqueda para obtener el valor de la constante de los gases (R) en las unidades requeridas. Determina el valor de la presión P del sistema.

### Ejercicio 2. Ecuación de Arrhenius (Cinética química)

Esta ecuación describe la dependencia de la constante de velocidad k con la temperatura:

$$k = Ae^{\frac{-E_a}{RT}}$$

Datos:

$$A = 5 \times 10^{7} \text{ s}^{-1}$$
  
 $E_a = 75,000 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1}$   
 $R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$   
 $T = 350 \text{ K}$ 

Calcula la constante de velocidad k.

#### Ejercicio 3. Ecuación de Antoine (Presión de vapor)

La ecuación de Antoine permite calcular la presión de vapor de una sustancia en función de la temperatura:

$$\log_{10}(P) = A - \frac{B}{C+T}$$

Constantes de Antoine para el agua:

$$A = 8,07131, \quad B = 1730,63, \quad C = 233,426$$
  
 $T = 80$  °C

Determina la presión de vapor P en mmHg.

## Ejercicio 4. Número de Reynolds (Flujo de fluidos)

El número de Reynolds (Re) se utiliza para caracterizar el régimen de flujo (laminar, de transición o turbulento):

$$Re = \frac{\rho v D}{\mu}$$

Datos:

$$\rho = 1000 \text{ kg·m}^{-3}$$

$$v = 1.2 \text{ m·s}^{-1}$$

$$D = 0.05 \text{ m}$$

$$\mu = 0.001 \text{ Pa·s}$$

Calcula el valor del número de Reynolds.

#### Ejercicio 5. Uso de condicionales: Determinación del régimen de flujo

Aplicar estructuras de control if, elif y else para determinar el tipo de flujo a partir del número de Reynolds calculado.

El programa deberá solicitar al usuario los valores necesarios mediante la función input(), correspondientes a:

- Densidad del fluido,  $\rho$  [kg/m<sup>3</sup>]
- Velocidad promedio del fluido, v [m/s]
- Diámetro interno de la tubería, D [m]
- Viscosidad dinámica, μ [Pa·s]

Con los valores introducidos, el código deberá calcular el número de Reynolds:

$$Re = \frac{\rho v D}{\mu}$$

Posteriormente, el programa determinará el régimen de flujo de acuerdo con los siguientes criterios:

- $Re < 2300 \rightarrow$  Flujo laminar
- $2300 \le Re \le 4000$   $\rightarrow$  Flujo de transición

• Re > 4000  $\rightarrow$  Flujo turbulento

#### **Indicaciones:**

- 1. Utiliza la función input() para leer los datos ingresados por el usuario.
- 2. Convierte los valores a tipo float antes de realizar los cálculos.
- 3. Emplea las estructuras condicionales if, elif y else para determinar el tipo de flujo.
- 4. Muestra el resultado en pantalla con un mensaje descriptivo.

#### Ejercicio 6. Uso de condicionales: Estado del agua respecto al punto crítico

Aplicar estructuras condicionales para determinar el estado del agua en función de su temperatura y presión, comparándolas con las condiciones críticas.

El *punto crítico* del agua se define por una temperatura y una presión a las cuales la fase líquida y la fase vapor se vuelven indistinguibles. Los valores son:

$$T_c = 647.1 \text{ K}, \qquad P_c = 22.06 \text{ MPa}$$

El programa deberá solicitar al usuario la temperatura y presión del sistema mediante la función input(), y posteriormente determinar el estado del agua utilizando estructuras condicionales if, elif y else de acuerdo con los siguientes criterios:

- Si  $T < T_c$  y  $P < P_c$ : el agua se encuentra en **fase líquida o vapor**.
- Si  $T > T_c$  y  $P > P_c$ : el agua está en **estado supercrítico**.
- Si  $T < T_c$  y  $P > P_c$ : el agua se encuentra en condiciones de **líquido comprimido**.
- En cualquier otro caso: las condiciones son **cercanas al punto crítico**.

#### **Indicaciones:**

- 1. Define las variables del punto crítico: Tc = 647.1 y Pc = 22.06.
- 2. Solicita al usuario los valores de temperatura y presión mediante input().
- 3. Convierte los valores a tipo float antes de evaluar las condiciones.
- 4. Utiliza las sentencias if, elif y else para mostrar el estado correspondiente.
- 5. Muestra el resultado en pantalla con un mensaje descriptivo.

# T A R E A 4

# Ejercicio 1

Realizar una función que realice la conversion de unidades de presión de:

- bar a MPa
- mmHg a MPa
- Psi a MPa

# ENTREGA

Envía tu solución en formato PDF al correo: **temas.datosiq@gmail.com** y adjunta el código en un archivo .py debidamente comentado.